EXERCICE 3:

1) La formule générale d'un alcool aliphatique saturé est est $C_nH_{2n+2}O$ et sa masse molaire moléculaire $M = 12.n + (2n + 2).1 + 16 \Leftrightarrow$
$M = 12.n + 2.n + 2 + 16 \Rightarrow M = 14.n + 18 = 88 \Leftrightarrow 14.n = 70$
$\Leftrightarrow n = \frac{70}{14} = 5$ d'où la formule brute est $C_5H_{12}O$

2) Les formules semi – développées possibles sont :

a) $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - OH$

Pentan – 1 – ol ; classe : primaire

b) $CH_3 - CH_2 - CH_2 - \underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}} - CH_3$

Pentan – 2 – ol ; classe : secondaire

c) $CH_3 - CH_2 - \underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - CH_3$

Pentan – 3 – ol ; classe : secondaire

d) $CH_3 - CH_2 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - OH$

2 – méthylbutan – 1 – ol ; classe : primaire

e) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - CH_2 - CH_2 - OH$

3 – méthylbutan – 1 – ol ; classe : primaire

f) $CH_3 - \underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{CH}} - \underset{\displaystyle OH}{\underset{|}{CH}} - CH_3$

3 – méthylbutan – 2 – ol ; classe : secondaire

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn